RÉPUBLIQUE FRANÇAISE

INSTITUT NATIONAL DE LA PROPRIÉTÉ INDUSTRIELLE

PARIS

No de publication :

2.0

2.034.147

(A n'utiliser que pour le classement et les commandes de reproduction.)

69.03224

(A utiliser pour les paiement ational : les demandes de copies officielles et toutes autres correspondances avec l'I.N.P.I.)

DEMANDE DE BREVET D'INVENTION

1" PUBLICATION

(22) (41)	Date de la mise à la disposition du	11 février 1969, à 10 h 15 mn.
_	public de la demande :	B.O.P.I. — « Listes » nº 45 du 11-12-1970.
(51) (71)	Classification internationale (Int. Ci.)	B 01 j 11/00.
71	Déposant : INSTITUT FRANÇAIS DU	PÉTROLE, DES CARBURANTS ET
	LUBRIFIANTS, 1 et 4, avenue o	le Bois-Préau, 92-Rueil-Malmaison.
	Mandataire:	
54	Procédé de fabrication de dérivés de transition.	e métaux de la première série de
72	Invention : Yvon Lagrange et Germain	Martino.
31	Priorité conventionnelle :	

69 03224 2034147

La présente invention a pour objet un procédé de fabrication de corressés métalliques utilisables en particulier comme catalyseurs d'hydrogénation, d'hydroformylation, de codimérisation et répondant à la formule générale. Hx Xy M Ln dans laquelle x et y sont des nombres pouvant prendre les valeurs 0 et 1.

n est un nombre entier pouvant prendre les valeurs 1 et 2,

X représente un atome d'halogène ou un anion choisi dans le groupe formé par les ions perchlorate et nitrate,

M est un atome de métal de la première série de transition et plus particulière ment Fe, Co, Ni,

L est une molécule de coordinat "bidenté" c'est-à-dire : une molécule contenant au moins 2 atomes d'éléments du groupe V_A de la classification périodique tels que P et As, capables de se coordiner sur un même métal,

ledit procédé étant caractérisé en ce que l'on effectue une réduction d'un composé d'un des métaux précités par l'hydrazine NH₂ - NH₂ ou par un dérivé de l'hydrazine dont au moins un des atomes d'hydrogène a été remplacé par un radical hydrocarboné, renfermant de préférence de 1 à 20 atomes de carbone, cette réduction étant effectuée en présence d'au moins un coordinat tel que défini ci-dessus.

Les coordinats bidentés utilisables dans le cadre de la présente invention répondent à la formule générale :

$$\begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \end{array} \qquad A - R - A \\ \begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \end{array}$$

dans laquelle les radicaux R, R, et R, pris isolément représentent respectivement.

25 en ce qui concerne R, soit la simple liaison, soit un radical hydrocarboné divelent choisi dans le groupe formé par les radicaux éthylène, triméthylène et les
radicaux cyclo aliphatiques et aromatiques renfermant de préférence 6 à 20 atomes
de carbone et dont les 2 valences sont en position ortho, et en ce qui concerne
R, et R, des radicaux monovalents hydrocarbonés aliphatiques cycloaliphatiques es
aromatiques renfermant de préférence 1 à 20 atomes de carbone. Ces mêmes radicaux R, R, et R, pris en combinaison 2 à 2 représentent des radicaux cycliques
renfermant chacun, outre l'élément A, de préférence 4 à 20 atomes de carbone.

A représente un atome de phosphore ou d'arsénic.

Des exemples de tels coordinats sont les diphosphines, et les diarcines telles que les suivantes :

1,2-bis (diphényl -phosphino) - éthane
1,2-bis (diphényl -phosphino) - propane
1,2-bis (diphényl -arsenio) - éthane
1,2-bis (diméthyl -phosphino) - éthane
ortho-bis (diéthyl -phosphino) - benzène
ortho-bis (diméthyl -phosphino) - benzène

5

10

25

30

Comme il a été dit plus haut on peut soit utiliser l'hydrazine NH₂-NH₂, soit une hydrazine substituée telle que :

N,méthyl hydrazine; N,N diméthyl hydrazine; N, éthyl hydrazine; N,N dibutyl hydrazine; N, propyl hydrazine; N,N' diméthyl hydrazine.

A titre d'exemples de composés Hx Xy MLn on peut citer les composés suivants :

bis (1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane) nickel bis (1,3-bis (diphényl -phosphino) propane) nickel

hydrure de bis (1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane) cobalt perchlrorate de bis (1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane) cobalt hydrure de bis o-bis(diéthyl -phosphino) benzène) cobalt chloro-hydrure de bis (1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane) fer

Le composé métallique peut avantageusement être choisi parmi des sels tels que halogénures, acétates, nitrates, acétylacétonates, les quantités respectives de métal et de coordinat utilisées correspondant de préférence aux quantités théoriques necessaires à la formation du composé Hx Ky M Ln, ou s'en écartant de préférence de moins de 10 %.

Il est également possible d'introduire simultanément le métal et le coordinat sous la forme d'un complexe de ce métal avec le coordinat. Dans tous les cas, la quantité d'hydrazine, introduite sous forme d'hydrate d'hydrazine ou d'hydrazine substituée, sera telle que le rapport : nombre de moles d'hydrazine/ nombre d'atomes de métal soit compris entre 2 et 100 ou davantage et de préférence entre 5 et 15.

La réaction est effectuée dans un solvant de l'hydrazine ou du dérivé de l'hydrazine tel qu'un alcool et de préférence l'isopropanol tandis que la température est comprise entre 0 et 100 °C et de préférence entre 20 et 50 °C, l'atmosphère étant constituée par de l'hydrazine, un gaz inerte tel que l'azote ou argon ou éventuellement de l'oxygène.

Suivant un autre mode de mise en oeuvre du procédé objet de la présente invention, il est possible d'introduire le métal et l'hydrazine sous la forme d'un complexe de ce métal avec l'hydrazine. Dans ce cas, la température de réaction sera comprise entre 0 et 150 °C et de préférence entre 50 et 100 °C tandis que le solvant sera choisi parmi les solvants usuels tels que les alcools, les hydrocarbures saturés, les hydrocarbures aromatiques et les éthers, en accordant toutefois la préférence au toluème.

Dans le cas d'utilisation de complexes métal-hydrazine ou métal-coordinat on pourra employer par exemple des composés tels que :

$$\operatorname{CoCl}_{2}(\operatorname{N}_{2}\operatorname{H}_{4})_{2} \operatorname{CoCl}_{2}(\operatorname{DPE})_{2}$$

CoBr ₂ (N ₂ H ₄) ₂	HICI ₂ (DFE) ₂
$Co (NO_3)_2 (N_2H_4)_3$	FeCl ₂ (DPE) ₂
Ni Cl ₂ (Y ₂ 4 ₄) ₂	où DPE est la I,2-bis (diphényl-
$NiBr_2 (N_2H_4)_2$	phosphino) éthane.
FeC1 ₂ (H ₂ H ₄) ₂	

Les exemples suivants donnés à titre indicatif illustrent l'invention.

FXEMPLE 1

5

15

20

30

On introduit dans 50 cm³ d'isopropanol, 3 g de CoCl₂ (DPE)₂ où DPE représente le 1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane et 1 g d'hydrate d'hydrazine. Après une heure d'agitation à 40 °C sous atmosphère d'hydrogène on obtient un précipité qui après filtration et lavage donne 2,51 g de HCo (DPE)₂ (formule déterminée par analyse pondérale et par analyse infrarouge) soit 90,6 % de rendement.

EXEMPLE 2

On introduit dans 100 cm³ d'isopropanol, 1,78 g de Co (acétylacétonate)₃, 8,70 g de 1,2-bis (diphényl -phosphino) éthane et 3 g d'hydrate d'hydrazine. Après 1 heure d'agitation sous atmosphère d'hydrogène, filtration et séchage, on obtient 6,85 g de HCo (DPE)₂, soit 80 % de rendement.

EXEMPLE 3

Dans 20 cm³ d'isopropanol on introduit 2 g de NiCl₂ (DPE)₂ et 0,3 g d'hydrate d'hydrazine. Après quelques minutes d'agitation à température ordinaire sous atmosphère d'azote, filtration et séchage on obtient 1,57 g de Ni(DPE)₂, soit 86,5 % de rendement.

EXPMPLE 4

Dans 50 cm³ de toluène on introduit 1 g de NiCl₂ (N₂H₄)₂ et 4,2 g de 1,2 bis (diphényl -phosphino) éthane et l'on agite une heure à 80 °C sous atmosphère d'hydrogène.

On obtient des résultats identiques à ceux de l'exemple 3.

EXTYPLE 5

Dans 50 cm³ d'isopropand on introduit 1 g de CoCl₂ (R₂H₄)₂, 4,2 g de 1,2 bis (diphinyl -phosphine) éthane et on chauffe quelques heures à 50 °C sous atmosphère d'hydronène.

Les résultats obtenus sont identiques à ceux de l'exemple 2.

EXEMPLE 6 à 10

En opérant de la même façon que dans l'exemple 1 on a pu préparer les composés suivants :

Exemple	Composés	Rendement
6	HCl Fe (DPE)	50 %
7	Mn (DPE) ₂	80 %
8	HCl Fe (DPB) ₂	30 %
9	Co (DAE) C104	90 %
10	Mn (DPB)	80 %

10

5

DPE = 1,2 bis (diphényl -phosphino) éthane

DAE = 1,2 bis (diphényl -arsino) éthane

DPB = 0 - bis (diéthyl -phosphino) benzène

REVERDICATIONS

- 1 Procédé de fabrication de composés métalliques utilisables en particulier comme catalyseurs d'hydrogénation, d'hydroformylation, de codimérication et répondant à la formule cénérale Ha My M Im dons laquelle a et y sont des nombres pouvant prendre les valeurs 0 et 1 , 5 n est un nombre entier pouvant prendre les valeurs 1 et 2. X représente un atome d'halogène ou un anion choisi dans le groupe format par les ions perchlorate et mitrate, M est un atome de métal de la première série de transition et plus particulièrement Fe, Co, Ni, 10 L'est une molécule de coordinat "hidenté" c'est-à-dire : une molécule contenant au moins 2 atomes d'éléments du groupe V, de la classification páriodique, tels que P et As. capables de se coordinar sur un même métal, ledit procédé étant caractérisé en ce que l'on effectue une réduction d'un composé d'un des métaux précités par l'hydrazine NH, - NH, ou par un dérivé 15 de l'hydrazine dont au moins un des atomes d'hydrogène a été remplacé par un radical hydrocarboné renfermant de préférence de 1 à 20 atomes de carbone, cette réduction étant effectuée en présence d'au moins un coordinat
- 20 2 Procédé selon la revendication 1 suivant lequel le métal est introduit sous forme de complexe avec le coordinat.

tel que défini ci-dessus.

- 3 Procédé selon la revendication 1 ou 2 caractérisé en ce que la température de réaction est comprise entre () et 100 °C.
- 4 Procédé selon la revendication 1 ou 2 caractérisé en ce que la tompérature
 25 de réaction est comprise entre 20 et 50 °C₈
 - 5 Procédé salon la revendication 1 cm 2 caractéries en ce que le solvant réactionnel est un alconl.
 - 6 Procédé selon la revendication 1 ou 7 caractérisé en ce que la selvant réactionnel est l'isoproposel.
- 30 7 Procédé selon la revendionation à constitué en ce que le métel net france deit sous rouse de compleme avec l'hypromine.
 - 8 4 Precidi selon la remenuscion 7 correctività en exigent la température de principa del conversa esemblo et 400 %.

- 9 Procédé selon la revendication 7 caractérisé en ce que la température de réaction est comprise entre 50 et 100°C.
- 10 Procédé selon la revendication 7 caractérisé en ce que le solvant est choisi parmi les alcools, les hydrocarbures saturés, les hydrocarbures aromatíques et les éthers.
- 11 Procédé selon la revendication 7 caractérisé en ce que le solvant est le toluène.
- 12 Composés métalliques obtenus selon l'une des revendications précédentes.
- 13 Utilisation des composés selon la revendication 12 comme catalyseurs d'hydrogénation, d'hydroformylation et de codimérisation.